**Vlastnosti rtuti – řešení**

Pracovní list je vhodný pro žáky 2. stupně základní školy, ale i pro žáky střední školy. Na základě pokusů se seznámí s vlastnostmi rtuti, jediného kapalného kovu.

* [**Rtuťové srdce**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5507-pokus-rtutove-srdce?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Označ správnou odpověď:**

**Kdy se tekutá rtuť stane pevnou?**

* **při teplotě minus 39 °C**
* **zůstane vždy tekutá**
* **při teplotě 1139 °C**

1. **Na obrázku vidíte, že ocelový šroub plave na hladině rtuti. Vysvětlete, proč je to možné.**



**Rtuť má vyšší hustotu než ocel, tak na ní plave.**

1. **Vysvětlete pokus rtuťové srdce.**

**Když se kapky rtuti dotkneme železným hřebíkem, začne pulzovat. Mezi rtutí a železem dochází k reakci, při níž se vyměňují elektrony. To způsobuje, že rtuťové srdce tluče. (Rtuť a železo tvoří elektrochemický článek, který se z oxidující směsi nabíjí a přitahuje a po dotyku vybíjí.)**

1. **Podtrhněte látky, které jsou zapotřebí k pokusu rtuťové srdce:**

**kyselina sírová, chlorid sodný, hliníkový šroub, kapka rtuti, peroxodisíran**

**sodný, kyselina chlorovodíková, železný hřebík, peroxodisíran draselný**

.

**Co jsem se touto aktivitou naučil(a):**

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

Autor:   
Toto dílo je licencováno pod licencí Creative Commons [CC BY-NC 4.0]. Licenční podmínky navštivte na adrese [https://creativecommons.org/choose/?lang=cs].